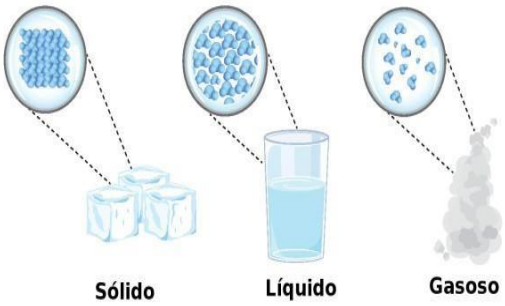
ESTADO DE MATO GROSSO DO SUL
MUNICÍPIO DE LADÁRIO
SECRETARIA MUNICIPAL DE EDUCAÇÃO
ESCOLA MUNICIPAL DE EDUCAÇÃO INFANTIL E ENSINO FUNDAMENTAL 17 DE MARÇO
Rua: Tamandaré, Nº 481 – Centro – Ladário/MS
E-MAIL: escola1703@gmail.com

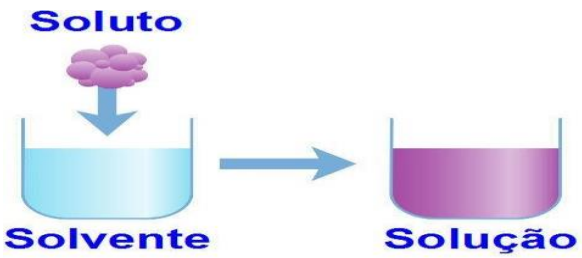
Aluno(a): _____ Ano/Turma: 6º A/B
1º - APC DE CIÊNCIAS DA NATUREZA - 1º Bimestre Professor(a): HAWSSELENE ROLON BARBOSA
Conteúdo(s): Misturas homogêneas e heterogêneas. Período de 10/02 até 26/02. 6 h aulas
Objetivo(s): (EF06CI01) Classificar como homogênea ou heterogênea a mistura de dois ou mais materiais, a partir da observação e da comparação das características e propriedades de diferentes materiais, por meio da execução de experimentos simples como a mistura de água e sal, água e areia, dentre outros.
Instruções: Querido aluno, estamos na primeira etapa de atividades e eu convido você a se superar neste momento! Seja uma força motivadora para seus colegas e entregue os exercícios sempre nas datas programadas! Estamos juntos nessa jornada! Leia com atenção o texto e responda as questões.

Para entendermos as misturas, precisamos relembrar alguns termos!

ESTADOFÍSICO



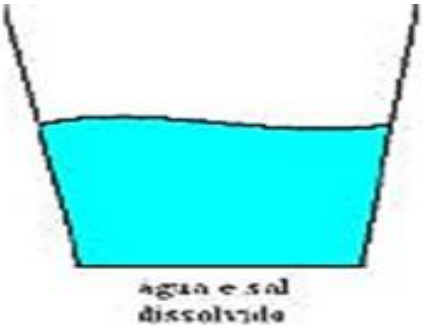
SOLUBILIDADE



Solubilidade é a capacidade fisisca das substâncias de se dissolverem, ou não em um determinado líquido.
Soluto são os compostos químicos que se dissolvem em outra substância.
O solvente é a substância na qual o soluto será dissolvido para formação de um novo produto.
Solução são misturas homogêneas formadas por duas ou mais substâncias.

Misturas – é um sistema formado por duas ou mais substâncias puras.

As misturas podem ser classificadas em **homogêneas e heterogêneas**.



Mistura Homogênea
(apenas uma fase)



Mistura Heterogênea
(mais de uma fase)

A diferença entre elas é que a mistura homogênea é uma solução que apresenta **uma única fase**, não é possível distinguir seus componentes, elas se misturam, exemplo: água e sal, enquanto a mistura heterogênea pode apresentar duas ou mais fases, é possível distinguir seus componentes, elas não se misturam exemplo: água e óleo. Fase é cada porção que apresenta aspecto visual uniforme.

Fases



Fase é cada uma das partes que compõem uma mistura.

Mistura Monofásica (uma fase): ou seja, as substâncias que constituem essa mistura são imperceptíveis, pois acabam ficando uniforme até formar uma solução. Exemplos: Água com açúcar (mistura homogênea líquida); Cadeado de latão (mistura homogênea sólida); Ar (mistura homogênea gasosa); Água salgada (mistura homogênea líquida).

Mistura Bifásica (duas fases): água e óleo. A água e o óleo não se misturam, sendo assim, é um sistema que apresenta duas fases e cada uma é composta por uma substância diferente.

Mistura Trifásica (três fases): granito (pedra composta por três tipos de rocha). O granito é uma pedra cuja composição é feita por uma mistura heterogênea de quartzo, feldspato e mica, podemos ver pela diferença de cor de cada pedra.

Mistura Polifásica (mais de três): óleo, areia, água e serragem, quando misturados podemos ver nitidamente a separação entre eles, pois não são miscíveis.

Atividades

1 -**Marque um X na alternativa correta**.
Quando se mistura um pouco de sal na água, tem a impressão de que ele, o sal, desapareceu. Esse tipo de mistura, em que uma substância se dissolve em outra, é chamada:
a) suspensão. b) solução.
c) destilada. d) heterogênea.

2 - A lista a seguir traz algumas misturas formadas por diversas substâncias. **Classifique-as** como misturas **homogêneas** ou misturas **heterogêneas.**

A. Água + Areia = heterogênea_____
B. Água + Óleo = _____
C. Água + Sal = _____
D. Água + Açúcar = _____
E. Água + Álcool = _____

3 – **Marque um X na alternativa correta**.
Um sistema formado por água, açúcar dissolvido, álcool comum, limalha de ferro e carvão apresenta:
a) 1 fase. b) 2 fases. c) 3 fases
d) 4 fases e) 5 fases

